## 19日本国特許庁

# ①特許出願公開

# 公開特許公報

昭52—139085

60Int. Cl2.

識別記号

60日本分類 16 E 462 庁内整理番号

母公開 昭和52年(1977)11月19日

C 07 D 241/04 # A 61 K 31/495

AAH

7138 - 446617-44

発明の数 2

30 G 133.4 30 H 111.5 5727-44

審査請求 未請求

(全5 頁)

502-アリルピペラジン誘導体およびその製造方 法

@特

昭51-53865

20出

昭51(1976)5月13日

@発 明 者 加藤日出男

勝山市元町1丁目11-27

⑩発 明 者 越中栄一

勝山市旭町2丁目6-3

同

小川信男

勝山市本町4丁目2-20

⑪出 願 人 北陸製薬株式会社

勝山市立川町1丁目3-14

1.発明の名称 びその製造方法

2.特許請求の範囲

1. 一般式

式中、ガはノ~3を、Rはハロゲン原子。 ベンジルオキシ基、水酸基又はRが る群より避ばれた基を表わす。

で示されるコーアリルピペラジン誘導体

2 一般式

る群より遊ばれた薪を変わす。

で示されるフェニルグリオキサール誘導体又 はその水和物を式

NH2CH2CH2NH2

で示されるエチレンジアミンの存在下避元し、 又は所盤により脱ペンジル化することを特徴と する一般式

(女中、nおよびRは前述と何意籍 五方法。

3.発元剤として水素化ホ

(NaBH )を使用することを特徴とする特許的 求の範囲第3項記載の製造方法

3.発明の詳細な説明

本発別は一般式主

特別 昭52-139085 (2)

(H)n

式中、nはノ~Jを、Rはハロゲン原子、低級アルキル基、低級アルコキシ基、ニトロ基、 シアノ基、ベンジルオキシ基、水酸基又はRか J個でメチレンジオキシ基を形成する、からな る群より選ばれた基を変わす。

で示される 2ー T リルビベラジン誘導体 およびその製造方法に関する。

ユーフェニルビベラジンの製造方法については、ジャーナル オブ メディチナル ケミストリー (J. Med. Chem ) 9 巻 / 8 / - 5 頁 (/ 9 6 6 ), ジャーナル オブ アメリカンケミカル ソサアティ (J. Am. Chem. Soc) 6 9 巻 ま 5 4 - 5 頁 (/ 9 4 7 ) に 報告されているが、工器的に長い、操作が範疇である、反応収率が扱いという欠点を有していた。又、フェニル並に製験基を有する化合物については

- 3 -

フェニル) ー、2-(3,4,5-19×1+シフェニル) ー、2-(3-ヒドロキシフェニル) ー、2-(4-ヒドロキシ-3-メトキシフェニル) ピペラジン等があげられる。

本発明の一般式して示される化合物は次の一般式し

(大中、 n および R は n 述と同意轄を表わす。) で示されるフェニルグリオキサール誘導体又 はその水和物を大量

NH2CH2CH2NH2 (I)

て示されるエチレンジアミンの存在下置元ナ ることにより製造される。又は必要に応じて脱 ペンジル化することもできる。

更に詳しくは有象部集中、一般式 1 で示される化合物と等モル又は過剰のエチレンジアミンとを報合させ次いで富元する。有機溶脈としては、メタノール、エタノール等のアルコール観

何ら記されていない。

そとで本発明者らは研究の結果、フェニルグリオキサールをエチレンジアミンの存在下离元する方法を見い出し本発明を完成した。本発明は 3ーフェニルビベラジンのみならず特にフェニル基に世典基を有している化合物が容易に製造できる点で優れている。

本発射において一般式 ] で示される化合物と しては例えば、

- 4 -

が好適である。組合反応は加強下でも行なわれるか、一般に宝温で十分である。

次いで運元剤、水素化ホウ素ナトリウム(NaBH<sub>4</sub>) を加えて運元する。

この際、温度は0°∼室温が好ましい。

この様に生成したユーアリールピペラジンド 導体のうちペンジルオキシ基を有する化合物は 溶銀中例えばパラジウム一炭素(pd-C)等の 触媒のもとで水素添加行うことにより脱ペンジ ル化してヒドロキシ基に導くことができる。

とこにわられたコーアリルピペラジン誘導体 のユーアリル基は核磁気共鳴スペクトル(NMR) からエクアトリアル配位であることが確認され

本売的の原料となつた一般式 I で示されるフェニルグリオヤサール誘導体は次の一般式 I

で示されるアセトフェノン誘導体を二酸化セレ

特別 昭52--139085 (3)

ン  $(SeO_2)$  で酸化することにより容易に観避される。

本発明によって製造される一般式 1 で示される化合物は無機酸(塩酸、碳酸、磷酸等)又は有機酸(シュウ酸、マレイン酸、フマール酸、 适石散等)の機を用いて通常の方法により酸付 加塩に導かれる。

本発明の一般式 1 で示される化合物は緘痛作用、中枢神経系作用、血管拡張作用、抗けいれん作用を有し医薬として、又これら作用を有する医薬の中間体として有用である。

以下本発明を実施例によつて説明する。 参考例 /

3ーベンジルオキシフエニルグリオキサール 二酸化セレンタギ8のジオキサン 5 0 叫および水 1 つ 引 溶 液 に 3 ーベンジルオキシアセトフエノン 1 らららを加え、半時間 復拝 選 流 する。 沈 設を 炉 去 し、 炉 被 を 滅 圧 留 去 する。 残 造 を ベンゼンに 溶 解 し 数 回 水 洗 する。 ベンゼン 胎 は 脱 水 後、 留 去 すると 費色 敵 体 の グリオ キ サール が

- 7 -

NMR (重クロロホルム中)で、& 25 (2H, 一粒線、N H  $\times$  2), ? 3 6 (/H, 二重線一二重線、J = /25; / O Hz 、 $C^3$  — Hax), ? 3 -6 8 (5 H, 多重線、 $C^5$  — Heq,  $C^5$  — H<sub>2</sub>,  $C^6$  — H<sub>2</sub>), 6 3 / (/H, 二重線 — 二重線、J = /0; 2 5 Hz,  $C^2$  — Hax), 6 9 (2 H, 一重線、2 2 6 8 (6 H), 2 2 6 7 / 6 8 (6 H), 6 2 6 8 (6 H), 6 2 6 7 / 6 8 (6 H), 6 2 6 7 / 6 8 (6 H), 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6 9 / 6

実施例2

2-(3, 4-メチレンジオキシフエニル) ピペラジン

3、4・メチレンジオキシアセトフェノンを参考例人と同様二酸化セレンで酸化して得られるグリオキサール・ノ H2U 付加体 498をメタノール 40 Hに隠濁させ、批拌下無水エチレンジアミンノ 38を加える。室温30分間放置後、水冷下水素化ホウ素ナトリウムノ 438を分量ずつ加える。加黎一夜批拌する。溶鉱を留去した残骸に水を加えて絡かし、クロロホルム

定量的に得られる。

実施例!

2-(3-ベンジルオキシフエニル)ビベラ ジン

上配グリオキサールをメタノール/80 配お よびベンゼン30 配に溶解し、後律下無水エチ レンジアミンよ 25 Bを加える。窒温30分間 後件後、冰冷下水素化ホウ紫ナトリウム 42 B を少量ずつ加える。加後、室温にて/5時間後 伴する。溶媒を留去した残瘡に水を加えて溶か し、クロロホルム抽出する。クロロホルム層に 水洗,脱水する。

溶媒を留去した残骸をエタノールに溶解し、エーテル性塩酸で塩酸塩となし、水・エタノールから再動品して敵点 237-239°の目的物/278を待る。

元素分析値 C<sub>17</sub>H<sub>20</sub>N<sub>2</sub>O・2HC1 理 論 値 C, 59.83; H, 450; N, 8.2/ 実 験 値 C, 59.59; H, 448; N, 8.03 遊離塩基 酸点 52-54°

- 8 -

抽出する。クロロホルム層は水洗,脱水する。 溶媒を智去した残准を酢酸エチルから再結品して、酸点! 26 ー/ 28 の目的物 33 gを得る。

元素分析値  $C_{11}H_{14}N_2O_2$ 理 酶 値 C, 6406; H, 684; N, / 358
実 験 値 C, 6380; H, 688; N, / 38/
2 塩 酸 塩 融点 268-270° (分解)
N M R ( 電ケロロホルム中) で : 8.25
( 2 H, 一重線、N H × 2) 欠 40 ( / H, 一重線 - 二重線、J = / 25, / 0Hz, C<sup>3</sup> - Hax), 欠 3 - 68 ( 5 H, 多重線、C<sup>3</sup> - Heq,  $C^5 - H_2$ ,  $C^6 - H_2$ ), 637 ( / H, 二重線 - 二重線、J = / 0; Z + Z, Z - Z ( 3 H, 多重線、C<sup>2</sup> - Hax), Z - Z ( 3 H, 多重線、Ar - H)
Mass Z - Z ( 3 H, 多重線、Ar - H)
Mass Z - Z ( 206 ( Z - Z ) ( 23 + 44.

実施例 / 2と阿様の操作を行い次の化合物を 得る。

- j) ユー ( ユータロルフエニル ) ピペラジン × ユ塩酸塩:酸点 ユフターユ8 ユ°
- aー(ユーメトキシフエニル)ピペラジン 敏点クダークま<sup>®</sup>。

ユ塩酸塩:酸点283-285°(分解)

前) ユー(ヨーニトロフエデル)ピペラジン ・ ・ ・ ・

2塩酸塩:酸点258-262°(分解)

iV) ユー(ダートリル)ピペラジン

融点97°, 2堆徽塩:酸点 300°以上

V) ユー ( 4 ーフルオロフエニル ) ビベラジン 敏点 / / 0 ー / / 2°

2 塩酸塩:融点300°以上

vi) ユー ( 4 - シ T ノ フ エ = ル ) ピペラジン 触点 / 06 - / 08°。

2塩酸塩:酸点274-277° (分解)

Vii) ユー ( 3 ープロモーチーメトキシフエニル) ピペラジン

**磁点72-73°**。

2 塩酸塩: 幽点 267-270°(分解)

- 11 -

### 実施例 3.

2−(3−ヒドロキシフエニル)ピペラジン2塩酸塩

2-(3-ベンジルオキシフエニル)ビベラジン・2塩酸塩20gを水/00㎡に溶かし、 5メバラジウム炭繁500町を触縦として加圧 川温(50°)下で4時間水紫添加する。 緑鮮をか去した後、溶旗を留去した残篷を水ー エタノールから再結晶して破点260-264° (分解)の目的物/4gを得る。

Mass % : /78 (M+), /35, /34,

44, 38, 36

実脳例 3 と 向極の操作により次の化合物を得る。

xiii) ユーK ーヒドロキシー・コーメトキシフェニル ) ピペラジン・ 2 塩酸塩

**敵点 2 6 4 - 2 6 6° (分解)** 

特別 昭52-139085 (4)

(前) 2-(3,4-ジメトキシフェニル)ピペ

**敏点44-46°**。

2塩酸塩:酸点266-268°(分解)

jX) ユー(3ーメトキシー4ーベンジルオキシフェニル)ビベラジン

数点タケータク°,

2塩 散塩 : 数点 259 - 261° (分解)

y) ユー(3, 5-ジベンジルオキシフェニル) ビベラジン

敵点タクータ8°.

2塩酸塩:酸点 232-234°

Xi) ユー ( ユ, 3 , 4 — トリメトキシフエニル ) ピベラジン

敝点63°。

2塩酸塩:酸点255-258°(分解)

Xii) ユー(3.4.5 ートリメトキシフエニル) ピペラジン

敝点93°,

2 塩 飯塩 : 融点 270-273° (分解)

- 12 -

手 起、袖 正 番

昭和5/年9月/3日

特許庁長官 片山石郎 取

人事件の表示 昭和5/年 特許顧館 53865号 2発明の名称 ユーアリルビベラジン誘導体および その製造方法

3.組正する者

事件との関係 特許出頭人

住 所 福井県静山市立川町/丁目3--/4 ホクリクセイヤク 北 陸 製 新 株 式 会 社 氏 名

そ 名 イ トウ ケン ジ 代表取解役 伊 藤 健 二

**《補正命令の日付** 

自 発

よ補正により増加する発明の数

ナ シ

る補正の対象

明細書 発明の詳細な説明の領

### 2. 紺正の内容

明都督を次の通り補正する。

- (1) 明朝当節/2頁 XII) の次に以下の文章を挿入する。
  - xiii) ユー(ユーベンジルオキシフエニル)ビ・ベラジン 酸点 タイタ~タスタ<sup>°</sup>
  - XIP) ユー(ダーペンジルオキシフエニル)ピ ベラジン

2组战塩:散点 232~234°

融点 ノ 2 5 5 ~ / 2 7 ° 2 塩酸塩:融点 2 4 4 ~ 2 4 6 °(分解)

- XV) ユー(ユ・ザージベンジルオキシフエニル)ピペラジン 2 塩飯塩:酸点 237~240°
- XVI) ユー(3・4ージベンジルオキシフエニル)ピベラジン 酸点 83~845° ユ塩酸塩:酸点 ユユ4~246°
- X例) ユー(3.4.5ートリベンジルオキシフエニル)ピペラジン 酸点 タノ~93°

特陽 昭52-139085 (5)

2塩酸塩:酸点 222~226

- (3)明細音部/3買下3行目 Xiii)を Xviii)に訂正する。
- (3) 明報音部/3 頁 上配(2)で訂正した XVIII)の次に 以下文章を挿入する。
  - Xiχ) ユー ( ユーヒドロキシフェニル ) ビベラ ジン

2塩職塩:融点 232~234°(分解)

XX) ユー ( 4 ーヒドロキシフェニル ) ピベラジン

3 塩酸塩:酸点 258~260°(分解)

XXI) ユー(ユ・ダージヒドロキシフエニル) ビベラジン

2塩酸塩:融点 25/~255°(分解)

XXII) ユー(3.ダージヒドロキシフェニル) ビベラジン

2塩酸塩:酸点 25/~254°(分解)

XXIII) るー(3・4・5ートリヒドロキシフェ ニル)ビベラジン

3 塩酸塩:酸点 276~280°(分解)